

Our Ref.:
KON-1692

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

11050 U.S. PTO
10/015978
12/10/01

----- -X
In re Application of: :
E. Katoh, et al :
Serial No.: :
Filed: Concurrently herewith :
For: INK JET RECORDING SHEET :
----- -X

2 / Priority Doc.
E. Hillis
2-14-02
600 Third Avenue
New York, NY 10016

December 10, 2001

The Assistant Commissioner of Patents
Washington, D.C. 20231

S i r :

With respect to the above-captioned application,
Applicant(s) claim the priority of the attached application(s) as
provided by 35 U.S.C. 119.

Respectfully submitted,


BIERMAN, MUSERLIAN AND LUCAS
Attorneys for Applicants
600 Third Avenue
New York, NY 10016
(212) 661-8000

Enclosed: Certified Priority Document, Japanese Patent
Application No. 392501/2000 filed December 25, 2000.

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出 願 年 月 日

Date of Application:

2000年12月25日

出 願 番 号

Application Number:

特願2000-392501

出 願 人

Applicant(s):

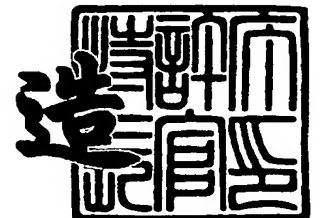
コニカ株式会社



2001年11月 2日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

及川耕造



出証番号 出証特2001-3096291

4997

【書類名】 特許願

【整理番号】 DKT2197457

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 B41J 2/01
B41M 5/36
B41M 5/40

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市さくら町 1 番地コニカ株式会社内

【氏名】 加藤 栄作

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市さくら町 1 番地コニカ株式会社内

【氏名】 椿 義徳

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市さくら町 1 番地コニカ株式会社内

【氏名】 牛久 正幸

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市さくら町 1 番地コニカ株式会社内

【氏名】 大林 啓治

【特許出願人】

【識別番号】 000001270

【氏名又は名称】 コニカ株式会社

【代表者】 植松 富司

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 012265

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 インクジェット記録用紙

【特許請求の範囲】

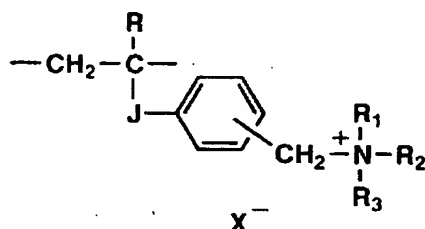
【請求項 1】 非吸水性支持体上に、ポリビニルアルコール、カチオン性ポリマー、及びジルコニウムまたはアルミニウム原子を有する化合物（ただし、酸化ジルコニウムおよび酸化アルミニウムを除く）とを含有するインク吸収層を有し、かつインクジェットプリンターでプリント後の該インク吸収層表面の膜面 pH が 4 ～ 6 であることを特徴とするインクジェット記録用紙。

【請求項 2】 前記インク吸収層が、ホウ酸またはその塩と有機酸またはその塩とを、 1 m^2 当たり 2 ～ 20 ミリモル含有し、かつプリント前の該インク吸収層表面の膜面 pH が 3.5 ～ 5.5 であることを特徴とする請求項 1 に記載のインクジェット記録用紙。

【請求項 3】 前記カチオン性ポリマーの少なくとも 1 種が、下記一般式（1）で表される繰り返し単位を有するカチオン性ポリマーであることを特徴とする請求項 1 または 2 に記載のインクジェット記録用紙。

【化 1】

一般式(1)



〔式中、R は水素原子または炭素原子数が 1 ～ 4 のアルキル基、 R_1 、 R_2 、 R_3 はそれぞれアルキル基を表し、J は単なる結合手または 2 価の有機基を表す。 X^- はアニオン基を表す。〕

【請求項 4】 前記インク吸収層が少なくとも 2 層からなり、非吸水性支持体から最も離れたインク吸収層が、前記一般式（1）で表される繰り返し単位を有するカチオン性ポリマーを少なくとも 1 種含有することを特徴とする請求項 1

または 2 に記載のインクジェット記録用紙。

【発明の詳細な説明】

【 0 0 0 1 】

【発明の属する技術分野】

本発明はインクジェット記録用紙に関し、詳しくは、インク吸収性が良好で、滲みの発生が少なく、かつ環境湿度変化に対する色再現の安定性に優れたインクジェット記録用紙に関する。

【 0 0 0 2 】

【従来の技術】

近年、インクジェット記録材料は、急速にその画質向上が図られ、写真画質に迫りつつある。特に、写真画質に匹敵する画質をインクジェット記録で達成するために、インクジェット記録用紙（以下、単に記録用紙ともいう）の面からもその改良が進んでおり、高平滑性の支持体上に微粒子と親水性ポリマーからなる微小な空隙層を設けた空隙型の記録用紙は、高い光沢を有し、鮮やかな発色を示し、インク吸収性及び乾燥性に優れていることから、最も写真画質に近いものの一つになりつつある。特に、非吸水性支持体を使用した場合は、吸水性支持体に見られるようなプリント後のコックリング、いわゆる「しわ」の発生がなく、高平滑な表面を維持できるため、より高品位なプリントを得ることができる。

【 0 0 0 3 】

インクジェット記録は、一般に、水溶性染料インクを用いる場合と顔料インクを用いる場合とに大きく分けられる。顔料インクは、画像の耐久性が高いが、画像状に光沢が変化しやすく、その結果、写真画質に近いプリントを得にくく、一方、水溶性染料インクを用いると、画像の鮮明性が高く、かつ均一な表面光沢を有する写真画質に匹敵するカラープリントが得られる。

【 0 0 0 4 】

しかしながら、この水溶性染料は親水性が高いため、滲みが発生したり耐水性が劣るという欠点を有している。すなわち、画像記録後に、高温下で長期間保存したり、プリント面上に水滴が付着した場合、染料が滲みやすい。

【 0 0 0 5 】

この問題を解決するため、一般には、カチオン性物質のような染料固着性物質を多孔質層中に添加しておくことが行われている。例えば、カチオン性ポリマーを用いてアニオン性の染料と結合させ、強固に不動化する方法が好ましく用いられている。このようなカチオン性ポリマーとしては、4級アンモニウム塩の重合物等があげられ、例えば、「インクジェットプリンター技術と材料」（株式会社シーエムシー発行 1998年7月）や特開平9-193532号の従来技術に記載されている。また、水溶性の多価金属イオンを予めインクジェット記録用紙中に添加しておき、インクジェット記録時に染料を凝集固着させて不動化させる方法も提案されている。

【0006】

しかしながら、かかるカチオン性ポリマーや水溶性多価金属イオンの添加により、滲みや耐水性を高めれば、染料が凝集して表面で凝集しやすくなり、その結果として、画像表面が金属光沢状のブロンジング現象を起こしやすくなる。このブロンジング現象は、一般にプリントを高湿状態で保管した場合に起きやすくなる。

【0007】

ジルコニウム原子やアルミニウム原子を含有する化合物をインクジェット記録用紙に用いることは既に知られている。例えば、特開昭55-53591号、同55-150396号、同56-867789号、同58-89391号および同58-94491号には、水溶性染料と結合して難溶性塩を形成する水溶性多価金属塩を添加したインクジェット記録用紙が開示されている。また、特開昭60-67190号、同61-10484号、および同61-57379号には、カチオン性ポリマーと水溶性多価金属塩を添加したインクジェット記録用紙が開示されている。また、特開昭60-257286号には、塩基性ポリ水酸化アルミニウム化合物を含有したインクジェット記録用紙が開示されている。また、特開平10-258567号には、親水性高分子と4A族元素含有水溶性化合物を併用する方法が、特開平10-309862号には親水性高分子と多価カルボン酸にジルコニル化合物を併用する方法が開示されている。さらに、ジルコニウム元素を含む化合物に関しては、特開平4-7189号に多孔性顔料と酸塩化ジル

コニウム化合物を用いた方法が開示されている。同公報には、酸塩化ジルコニウム塩の添加により、比較的少量のバインダーで接着強度が得られ、画質向上が図れたと記載されている。また、特開平 6 - 3 2 0 4 6 号には、ジルコニウム化合物をシリカと変性ポリビニルアルコールと組み合わせた方法が開示されている。さらに、欧州特許第 7 5 4, 5 6 0 号には、水溶性バインダー、顔料、ジルコニウム化合物、カチオン性ポリマーを併用する方法が開示されている。

【 0 0 0 8 】

しかしながら、上記のような水溶性多価金属塩を含有させる場合、十分なしみや耐水性を向上させる効果を得るまで添加量を増すとブロンジングを引き起こしやすい欠点があることが判明した。また、上記の塩基性ポリ水酸化アルミニウムや酸塩化ジルコニウム塩等は、上記のような欠点がないものの、プリント後、経時保存した際に、形成画像の色変化を起こしやすい欠点があることが判明した。

【 0 0 0 9 】

すなわち、塩基性ポリ水酸化アルミニウムや酸塩化ジルコニウム塩をインク吸収層に含有したインクジェット記録用紙では、高温下でプリントした場合に、湿度が低い場合にプリントした場合に比較し、色の変化が大きくなりやすいことが判明し、早急な改良が必要とされている。

【 0 0 1 0 】

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、上記課題を鑑みなされたものであり、その目的は、ブロンジングを悪化させることなく水溶性染料に対してプリント後の保存中のしみや耐水性を改良し、かつプリント時の環境湿度変化に対する色再現の安定性に優れたインクジェット記録用紙を提供することである。

【 0 0 1 1 】

【課題を解決するための手段】

本発明の上記目的は、以下の構成により達成された。

【 0 0 1 2 】

1. 非吸水性支持体上に、ポリビニルアルコール、カチオン性ポリマー、及びジルコニウムまたはアルミニウム原子を有する化合物（ただし、酸化ジルコニウ

ムおよび酸化アルミニウムを除く)とを含有するインク吸収層を有し、かつインクジェットプリンターでプリント後の該インク吸収層表面の膜面 pH が 4 ～ 6 であることを特徴とするインクジェット記録用紙。

【 0 0 1 3 】

2. 前記インク吸収層が、ホウ酸またはその塩と有機酸またはその塩とを、 1 m^2 当たり 2 ～ 2 0 ミリモル含有し、かつプリント前の該インク吸収層表面の膜面 pH が 3. 5 ～ 5. 5 であることを特徴とする前記 1 項に記載のインクジェット記録用紙。

【 0 0 1 4 】

3. 前記カチオン性ポリマーの少なくとも 1 種が、前記一般式 (1) で表される繰返し単位を有するカチオン性ポリマーであることを特徴とする前記 1 または 2 項に記載のインクジェット記録用紙。

【 0 0 1 5 】

4. 前記インク吸収層が少なくとも 2 層からなり、非吸水性支持体から最も離れたインク吸収層が、前記一般式 (1) で表される繰返し単位を有するカチオン性ポリマーを少なくとも 1 種含有することを特徴とする前記 1 または 2 項に記載のインクジェット記録用紙。

【 0 0 1 6 】

本発明者らは、上記課題に対し鋭意検討を行った結果、ポリビニルアルコール、特定のカチオン性ポリマー、及びジルコニウムまたはアルミニウム原子を有する特定の化合物とを含有させることで、ブロンジングを引き起こすことなく、滲みや耐水性を改良することができることを見いだした。更に、インク吸収層表面の膜面 pH が、湿度変化に対する色変動に強く関与していることを見だし、膜面 pH を 4 ～ 6 の範囲にコントロールすることにより、プリント時の湿度環境、とりわけ高湿度下でのプリントの際の色再現性を大きく改良できることを見だし、本発明に至った次第である。

【 0 0 1 7 】

以下、本発明の詳細について説明する。

請求項 1 に係る発明では、インク吸収層がポリビニルアルコール、カチオン性

ポリマー、及びジルコニウムまたはアルミニウム原子を有する化合物（ただし、酸化ジルコニウムおよび酸化アルミニウムを除く）とを含有し、かつインクジェットプリンターでプリント後の該インク吸収層表面の膜面 pH が 4 ～ 6 であることが特徴である。

【0018】

（ポリビニルアルコール）

はじめに、本発明のインクジェット記録用紙に用いられるポリビニルアルコールについて、以下説明する。

【0019】

本発明に用いられるポリビニルアルコールとしては、ポリ酢酸ビニルを加水分解して得られる通常のポリビニルアルコールの他に、末端をカチオン変性したポリビニルアルコールやアニオン性基を有するアニオン変性ポリビニルアルコール等の変性ポリビニルアルコールも含まれる。

【0020】

酢酸ビニルを加水分解して得られるポリビニルアルコールは、平均重合度が 1000 以上のものが好ましく用いられ、特に、平均重合度が 1500 ～ 5000 のものが好ましく用いられ、更に、ケン化度は 70 ～ 100 % のものが好ましく、80 ～ 99.5 % のものが特に好ましい。また、ポリビニルアルコールは、重合度、ケン化度や変性の種類等の異なるものを 2 種類以上併用してもよい。

【0021】

上記ポリビニルアルコールの使用量は、インクジェット記録用紙 1 m²あたり 0.5 ～ 10 g、好ましくは 1 ～ 6 g である。

【0022】

本発明のインクジェット記録用紙のインク吸収層中には、上記ポリビニルアルコール以外の親水性ポリマーを含有することができ、そのような親水性ポリマーの例としては、例えば、ゼラチン、ポリエチレンオキシド、ポリビニルピロリドン、カゼイン、澱粉、寒天、カラギーナン、ポリアクリル酸、ポリメタクリル酸、ポリアクリルアミド、ポリメタクリルアミド、ポリスチレンスルホン酸、セルロース、ヒドロキシセルロース、カルボキシメチルセルロース、ヒド

ロキシルエチルセルロース、デキストラン、プルラン等を挙げることができる。これらの親水性ポリマーは、ポリビニルアルコールに対して、好ましくは0～50質量%、特に好ましくは0～20質量%の範囲で用いることができる。

【0023】

(カチオン性ポリマー)

次に、本発明に係るカチオン性ポリマーについて説明する。

【0024】

本発明の記録用紙のインク吸収層に用いられるカチオン性ポリマーとして、特に制限はなく、インクジェット記録用紙で従来公知のカチオン性ポリマーが挙げられ、その中でも第4級アンモニウム塩基を有するカチオン性ポリマーが好ましい。例えば、特開昭57-64591号に記載のグアニジル基を有するカチオン性ポリマー、特開昭59-20696号に記載のジメチルジアリルアンモニウムクロライド、特開昭59-33176号に記載のポリアミンスルホン類、特開昭63-115780号の(メタ)アクリル酸アルキル第4級アンモニウム塩または(メタ)アクリルアミドアルキル第4級アンモニウム塩型カチオン性ポリマー、特開昭64-9776号および同64-75281号に記載のジメチルアリルアンモニウムクロライドとアクリルアミドの共重合ポリマー、特開平3-133686号に記載の繰り返し単位中に第4級窒素原子を2個以上含有するカチオン性ポリマー、特開平4-288283号に記載の第4級アンモニウム塩基を有するポリビニルピロリドン、特開平6-92010号および同6-234268号に記載の2級アミンとエピハロヒドリンとの反応により得られるカチオン性ポリマー、国際特許公開99-64248号に記載のポリスチレン型カチオン性ポリマー、特開平11-348409号に記載の2種以上のカチオン性基を有する繰り返し単位からなるカチオン性ポリマーなどを挙げることができる。

【0025】

本発明で特に好ましいカチオン性ポリマーは、前記一般式(1)で表される繰り返し単位を有するカチオン性ポリマーである。

【0026】

前記一般式(1)において、Rで表されるアルキル基としては、メチル基が好

ましい。R₁、R₂、およびR₃で表されるアルキル基は、好ましくはメチル基、エチル基またはベンジル基である。Jで表される2価の有機基としては、好ましくは-CON(R')-を表す。R'は水素原子またはアルキル基を表す。

【0027】

Xで表されるアニオン基は、例えば、ハロゲンイオン、酢酸イオン、メチル硫酸イオン、p-トルエンスルホン酸塩などを挙げることができる。

【0028】

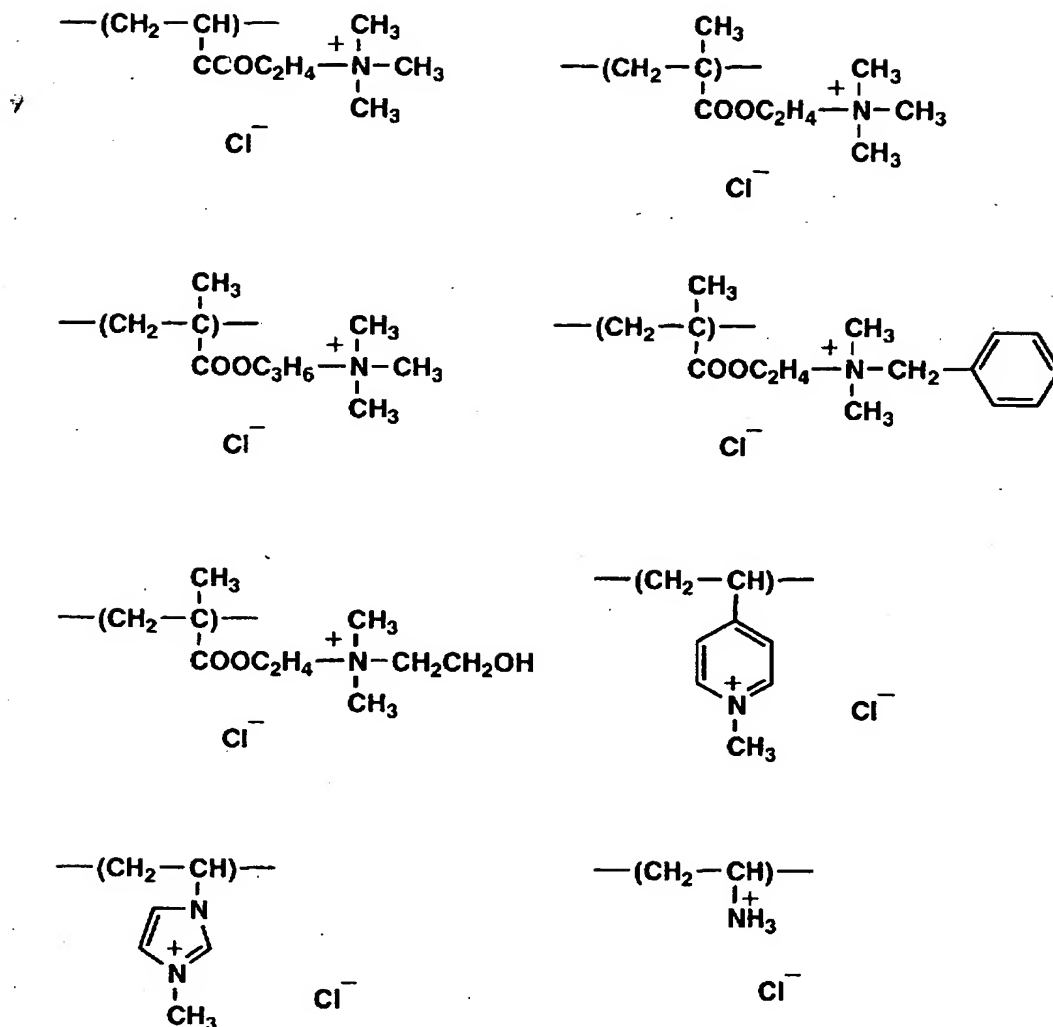
好ましいカチオン性ポリマーは、前記一般式(1)で表される繰り返し単位からなるホモポリマーであってもよく、他の共重合可能な単量体との共重合であってもよい。共重合可能な繰り返し単位としては、前記一般式(1)以外のカチオン性単量体および、カチオン性基を有しない単量体を挙げるすることができる。

【0029】

カチオン性基を有する単量体としては、例えば、下記の繰り返し単位を挙げることができる。

【0030】

【化 2】



【0031】

カチオン性基を有しない共重合可能な繰り返し単位としては、例えば、エチレン、スチレン、ブタジエン、メチルメタクリレート、エチルメタクリレート、プロピルメタクリレート、ブチルメタクリレート、オクチルメタクリレート、メチルアクリレート、エチルアクリレート、プロピルアクリレート、ブチルアクリレート、オクチルアクリレート、ヒドロキシエチルメタクリレート、アクリルアミド、酢酸ビニル、ビニルメチルエーテル、塩化ビニル、4-ビニルピリジン、N-ビニルピロリドン、N-ビニルイミダゾール、アクリルニトリルなどを挙げることができる。

【 0 0 3 2 】

本発明で好ましく用いられるカチオン性ポリマーが、前記一般式（１）で表される繰り返し単位を有する場合、前記一般式（１）で表される繰り返し単位は、好ましくは 2 0 モル％以上、特に好ましくは 4 0 ～ 1 0 0 モル％である。

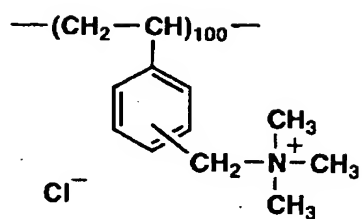
【 0 0 3 3 】

本発明に係る一般式（１）で表される繰り返し単位を有するカチオン性ポリマーの具体例を以下に示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

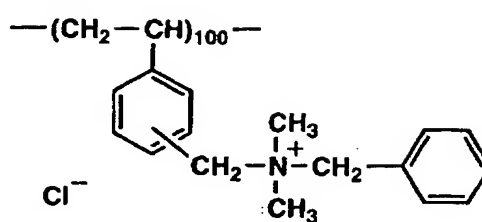
【 0 0 3 4 】

【化 3】

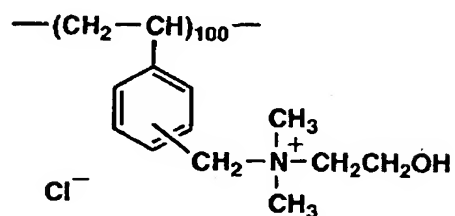
P-1



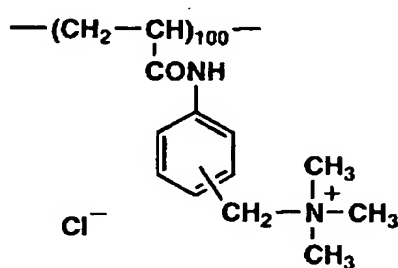
P-2



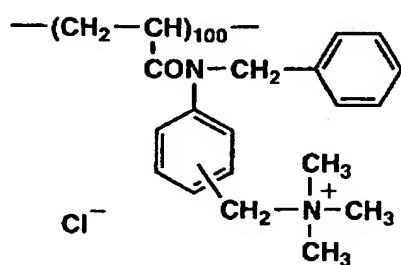
P-3



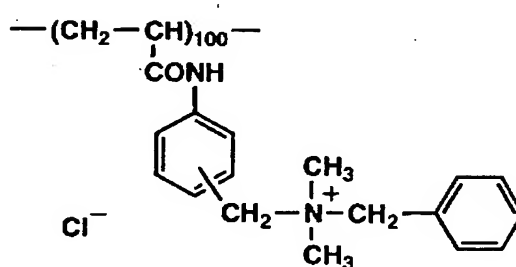
P-4



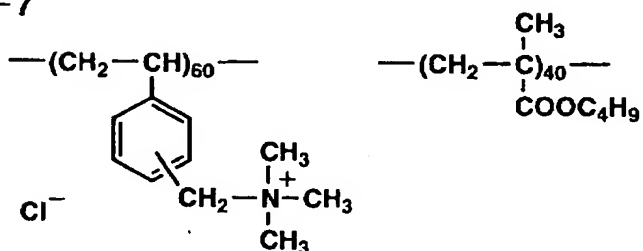
P-5



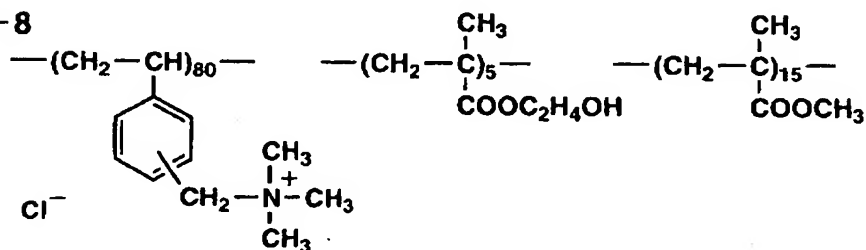
P-6



P-7



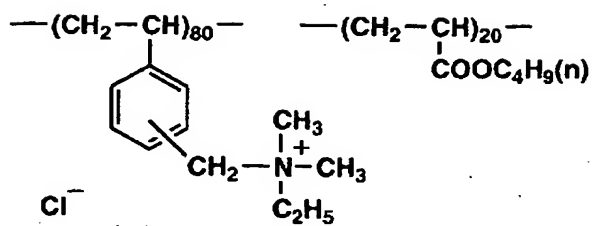
P-8



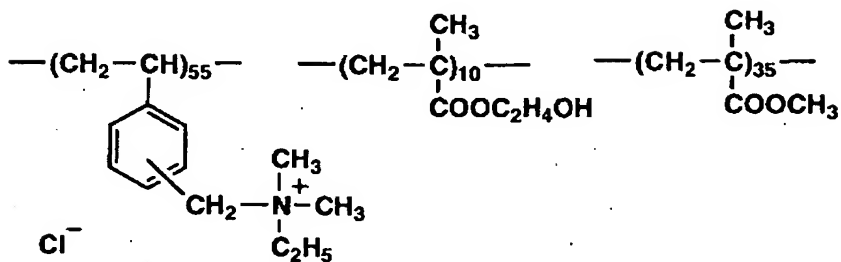
【0035】

【化 4】

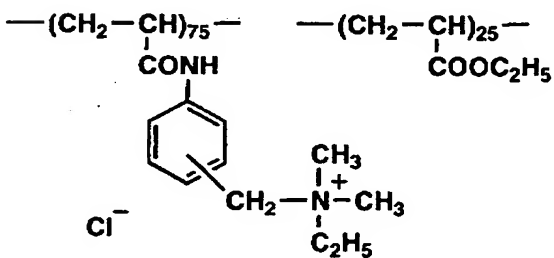
P-9



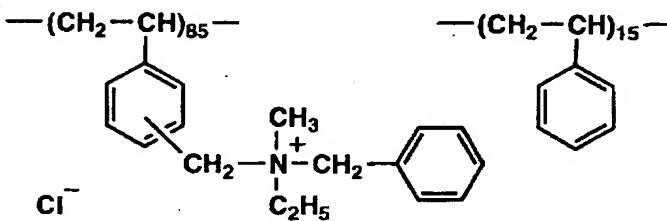
P-10



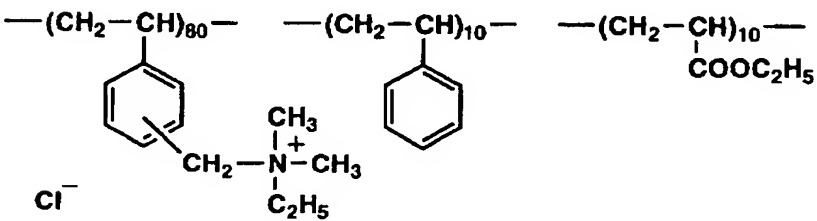
P-11



P-12

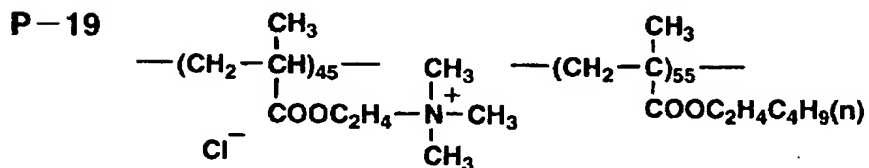
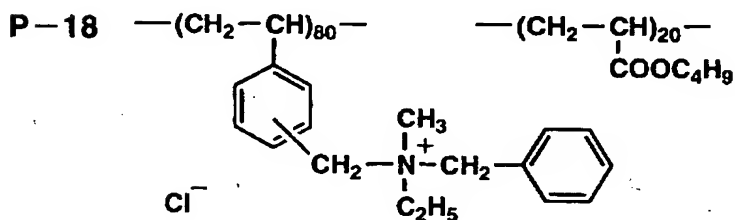
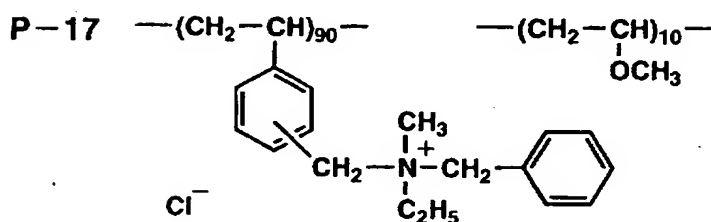
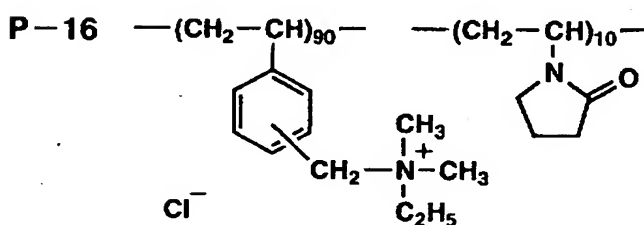
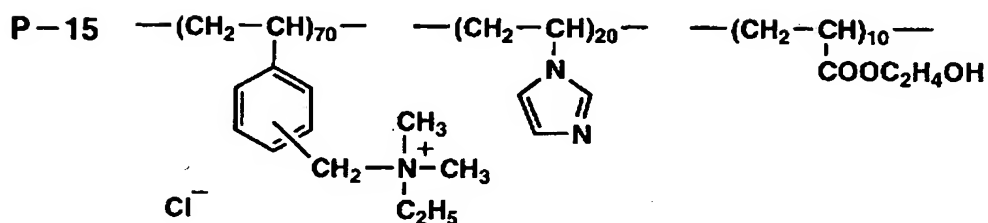
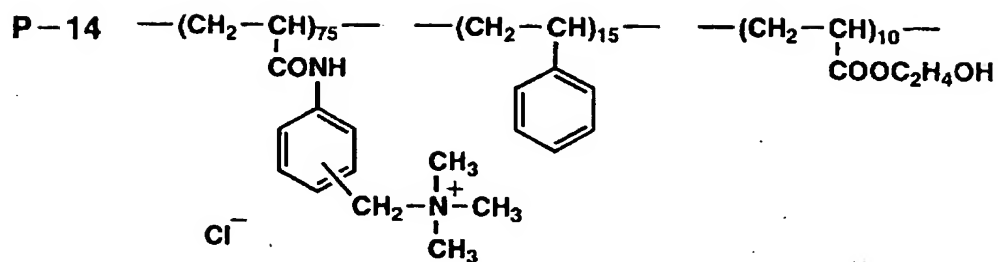


P-13



【 0 0 3 6 】

【化 5】



【0037】

上記カチオン性ポリマーの平均分子量は、概ね3000～20万であり、好ま

しくは5000～10万である。平均分子量は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィーから求められたポリエチレングリコール換算の値で表す。

【0038】

本発明に係るカチオン性ポリマーの使用量は、記録用紙1 m²当たり、概ね0.1～10 g、好ましくは0.2～5 gである。

【0039】

(ジルコニウム原子またはアルミニウム原子を有する化合物)

次に、本発明に係るジルコニウム原子またはアルミニウム原子を有する化合物について説明する。

【0040】

本発明に係るジルコニウム原子またはアルミニウム原子を有する化合物（ただし、酸化ジルコニウムおよび酸化アルミニウムを除く）は、その化合物自身は水溶性であっても非水溶性であっても良いが、インク吸収層に均一に添加できるものが好ましい。

【0041】

本発明で用いることのできるジルコニウム原子またはアルミニウム原子を含有する化合物は、無機酸や有機酸の単塩および複塩、有機金属化合物、金属錯体などのいずれであっても良い。

【0042】

本発明で用いることのできるジルコニウム原子を有する化合物の具体例としては、二フッ化ジルコニウム、三フッ化ジルコニウム、四フッ化ジルコニウム、ヘキサフルオロジルコニウム酸塩（例えば、カリウム塩）、ヘプタフルオロジルコニウム酸塩（例えば、ナトリウム塩、カリウム塩やアンモニウム塩）、オクタフルオロジルコニウム酸塩（例えば、リチウム塩）、フッ化酸化ジルコニウム、二塩化ジルコニウム、三塩化ジルコニウム、四塩化ジルコニウム、ヘキサクロロジルコニウム酸塩（例えば、ナトリウム塩やカリウム塩）、酸塩化ジルコニウム（例えば、塩化ジルコニル）、二臭化ジルコニウム、三臭化ジルコニウム、四臭化ジルコニウム、臭化酸化ジルコニウム、三ヨウ化ジルコニウム、四ヨウ化ジルコニウム、過酸化ジルコニウム、水酸化ジルコニウム、硫化ジルコニウム、硫酸ジ

ルコニウム、p-トルエンスルホン酸ジルコニウム、硫酸ジルコニル、硫酸ジルコニルナトリウム、酸性硫酸ジルコニル三水和物、硫酸ジルコニウムカリウム、セレン酸ジルコニウム、硝酸ジルコニウム、硝酸ジルコニル、リン酸ジルコニウム、炭酸ジルコニル、炭酸ジルコニルアンモニウム、酢酸ジルコニウム、酢酸ジルコニル、酢酸ジルコニルアンモニウム、乳酸ジルコニル、クエン酸ジルコニル、ステアリン酸ジルコニル、リン酸ジルコニウム、リン酸ジルコニル、シュウ酸ジルコニウム、ジルコニウムイソプロピレート、ジルコニウムブチレート、ジルコニウムアセチルアセトネート、アセチルアセトンジルコニウムブチレート、ステアリン酸ジルコニウムブチレート、ジルコニウムアセテート、ビス（アセチルアセトナト）ジクロロジルコニウム、トリス（アセチルアセトナト）クロロジルコニウムなどが挙げられる。

【0043】

これらのジルコニウム原子を含む化合物の中でも、炭酸ジルコニル、炭酸ジルコニルアンモニウム、酢酸ジルコニル、硝酸ジルコニル、酸塩化ジルコニウム、乳酸ジルコニル、クエン酸ジルコニルが好ましく、特に、炭酸ジルコニルアンモニウム、酢酸ジルコニルが最も好ましい。

【0044】

本発明で用いることのできるアルミニウム原子を有する化合物の具体例としては、フッ化アルミニウム、ヘキサフルオロアルミン酸（例えば、カリウム塩等）、塩化アルミニウム、塩基性塩化アルミニウム（例えば、ポリ塩化アルミニウム）、テトラクロロアルミン酸塩（例えば、ナトリウム塩等）、臭化アルミニウム、テトラブロモアルミン酸塩（例えば、カリウム塩など）、ヨウ化アルミニウム、アルミン酸塩（例えば、ナトリウム塩、カリウム塩、カルシウム塩等）、塩素酸アルミニウム、過塩素酸アルミニウム、チオシアン酸アルミニウム、硫酸アルミニウム、塩基性硫酸アルミニウム、硫酸アルミニウムカリウム（ミョウバン）、硫酸アンモニウムアルミニウム（アンモニウムミョウバン）、硫酸ナトリウムアルミニウム、リン酸アルミニウム、硝酸アルミニウム、リン酸水素アルミニウム、炭酸アルミニウム、ポリ硫酸珪酸アルミニウム、ギ酸アルミニウム、酢酸アルミニウム、乳酸アルミニウム、蔞酸アルミニウム、アルミニウムイソプロピレート

、アルミニウムブチレート、エチルアセテートアルミニウムジイソプロピレート、アルミニウムトリス（アセチルアセトネート）、アルミニウムトリス（エチルアセトアセテート）、アルミニウムモノアセチルアセトネートビス（エチルアセトアセトネート）等を挙げることができる。

【0045】

これらの中でも、塩化アルミニウム、塩基性塩化アルミニウム、硫酸アルミニウム、塩基性硫酸アルミニウム、塩基性硫酸珪酸アルミニウムが好ましい。

【0046】

上記ジルコニウム原子またはアルミニウム原子を含む化合物は、インク吸収層を形成する塗布液に添加してから塗布乾燥しても良いし、多孔質層を一旦塗布乾燥した後、インク吸収層にオーバーコート法により添加しても良い。

【0047】

上記ジルコニウム原子またはアルミニウム原子を含む化合物をインク吸収層を形成する塗布液に添加する場合、水や有機溶媒あるいはこれらの混合溶媒に均一に溶解して添加すること、あるいはサンドミルなどの湿式粉碎法や乳化分散などの方法により微細な粒子に分散して添加することができる。インク吸収層が複数の層から構成される場合には、1層のみ添加してもよく、2層以上の層あるいは全ての層を形成する塗布液に添加することもできる。

【0048】

また、多孔質インク吸収層を一旦形成した後、オーバーコート方法により添加する場合には均一な溶液に溶解して添加するのが好ましい。

【0049】

ジルコニウム原子またはアルミニウム原子を含む化合物は、インクジェット記録用紙1m²当たり、通常0.01～5g、好ましくは0.05～2g、特に好ましくは0.1～1gの範囲で用いられる。

【0050】

上記化合物は2種以上を併用しても良く、この場合、ジルコニウム原子を含む化合物を2種以上を併用することも、アルミニウム原子を含む化合物を2種以上併用することも、更には、ジルコニウム原子とアルミニウム原子を含む化合物を

併用することもできる。

【0051】

(膜面 pH)

請求項1に係る発明では、プリント後のインク吸収層表面の膜面 pH は 4 ～ 6 であることが特徴の 1 つである。また、請求項2に係る発明では、プリント前のインク吸収層表面の膜面 pH が、3.5 ～ 5.5 であることが特徴の 1 つである。

【0052】

プリント後のインク吸収層表面の膜面 pH が 4 未満の場合には、インク吸収層表面でブロンジングが起きやすい。また、pH が 6 を越える場合には、本発明の効果である、環境湿度が変化した際の色変動が大きくなる。特に好ましいプリント後の膜面 pH は 4.5 ～ 5.5 である。

【0053】

ここで、インク吸収層表面の膜面 pH とは、J. TAPPI 紙パルプ試験方法 No 49-86 に規定される方法で測定されたものであり、黒色インクでベタ印字したプリントのインク吸収層表面に、pH が 6.2 ～ 7.3 の純水約 50 μ l を滴下し、平面電極を押し当てて測定することができる。

【0054】

プリント後の膜面 pH は、プリント前のインク吸収層表面の膜面 pH を適切に調整したり、あるいは、インク吸収層中に酸バッファを適宜添加することなどにより、本発明で規定する膜面 pH の範囲に調整することができる。

【0055】

本発明において、好ましいプリント前のインク吸収層表面の膜面 pH は、3.5 ～ 5.5 である。

【0056】

一般に、インク液の pH は酸性染料の凝集性を回避するために酸性領域を避けることが多く、通常は pH 6 ～ 9 程度であることが多いが、そのような比較的高い pH のインク液を用いると、プリント後の膜面 pH が上昇しやすく、プリント後の膜面 pH が 6 を越えるようになる。

【0057】

プリント後の膜面 pH が 6 を越えると、プリント時の環境湿度が変化した際に色変動を起こしやすいが、現時点では、その原因は明確ではないが一つの原因として以下の理由が考えられる。

【0058】

すなわち、ジルコニウム原子やアルミニウム原子を含む化合物は、一般に、高い pH 領域で酸化物を形成しやすいと推測される。そして、アルミニウムやジルコニウムの酸化物の形成は、皮膜の失透性に多少とも影響を与えと考えられるが、インク吸収層中では、一般に、イエロー、マゼンタ、シアンの各色素は異なる深さの位置に定着される結果、このようなインク吸収層全体で生じる失透が、結果として、色変化を生ずる要因となっていると考えられる。また、他の推測としては、プリント時の環境湿度が変化した場合、インク中の水分の蒸発速度に変化が生じ、その結果、皮膜中の水分変化の履歴に差を生じ、その間に起こる酸化物の生成量や形状（粒子径）に差が生じて、色変化を引き起こすのではないかと推測される。

【0059】

本発明の改良のメカニズムは、上記のようなプリント後の酸化物の形成を防止させることにより、色変動防止に対して効果を発揮していると考えられる。プリント後の酸化物の形成を効率的に抑制するためには、インク吸収層の膜面 pH を予め低くしておくことは、上記の推測から考え、有効な手段であり、特に、膜面 pH を 6 以下にすることは有効な手段の一つである。

【0060】

また、別の有効な手段は、酸として作用する pH バッファを添加しておくことで、比較的高い pH を有するインクを吸収してもプリント後の膜面 pH の上昇を抑えることができる。

【0061】

pH バッファ剤としては、弱酸が好ましく、例えば、ホウ酸、炭酸、あるいは各種の有機酸が挙げられる。しかしながら、炭酸は、低 pH 領域で炭酸ガスを放出し易く、塗布液を調製する際や塗布時に種々の故障を起こしやすい為に不都合

である。好ましい弱酸としては、ホウ酸や有機酸であるが、有機酸としては、例えば、非揮発性のフタル酸、テレフタル酸、サリチル酸、安息香酸、セバチン酸、ラウリン酸、パルミチン酸、アスコルビン酸、クエン酸、リンゴ酸、乳酸、コハク酸、蔞酸、ポリアクリル酸、ベンジル酸等各種の有機酸を挙げることができる。上記各種の弱酸は、酸単独で用いても、一部ナトリウム塩やカリウム塩として用いても良いが、請求項 2 に係る発明では、インク吸収層にホウ酸またはその塩と有機酸またはその塩とを、 1 m^2 当たり 2 ～ 2 0 ミリモル含有させることが特徴である。

【 0 0 6 2 】

本発明においては、特に好ましいのはホウ酸である。このホウ酸及び／またはその塩としては、ホウ素原子を中心原子とする酸素酸及び／またはその塩のことを示し、具体的には、オルトほう酸、二ほう酸、メタほう酸、四ほう酸、五ほう酸、八ほう酸及びそれらの塩が含まれる。

【 0 0 6 3 】

ホウ酸またはその塩あるいは有機酸またはその塩の使用量は、記録用紙 1 m^2 当たり、概ね 2 ～ 5 0 ミリモルであり、請求項 2 に係る発明では 2 ～ 2 0 ミリモルであり、特に好ましくは、3 ～ 2 0 ミリモルである。ここでいう添加量とは、ホウ酸またはその塩の場合、硼素原子もモル数を示し、有機酸の場合カルボキシル基のモル数を示す。

【 0 0 6 4 】

(インクジェット記録用紙の構成因子)

本発明のインクジェット記録用紙について、上記に説明した以外の構成因子について、以下説明する。

【 0 0 6 5 】

本発明に係るインク吸収層は、親水性バインダーを主たる構成成分とするいわゆる膨潤型のインク吸収層であっても、また、少量のバインダーと微粒子を多く含有する空隙型のインク吸収層であってもよいが、インク吸収性が良好である観点から、空隙型インク吸収層が好ましい。

【 0 0 6 6 】

空隙型インク吸収層は、少量のバインダーと微粒子から主として形成されるが、本発明で用いられる微粒子としては、無機微粒子が、より高い発色濃度を与え、かつより小粒径の微粒子が得られやすい点から好ましい。

【 0 0 6 7 】

本発明のインクジェット記録用紙で好ましく用いられる無機微粒子について説明する。

【 0 0 6 8 】

無機微粒子としては、従来インクジェット記録用紙で公知の各種の固体微粒子を用いることができる。

【 0 0 6 9 】

無機微粒子の例としては、例えば、軽質炭酸カルシウム、重質炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、カオリン、クレー、タルク、硫酸カルシウム、硫酸バリウム、二酸化チタン、酸化亜鉛、水酸化亜鉛、硫化亜鉛、炭酸亜鉛、ハイドロタルサイト、珪酸アルミニウム、ケイソウ土、珪酸カルシウム、珪酸マグネシウム、合成非晶質シリカ、コロイダルシリカ、アルミナ、コロイダルアルミナ、擬ペーマイト、水酸化アルミニウム、リトポン、ゼオライト、水酸化マグネシウム等の白色無機顔料等を挙げることができる。

【 0 0 7 0 】

上記微粒子は、1次粒子のままでバインダー中に均一に分散された状態で用いられることも、また、2次凝集粒子を形成してバインダー中に分散された状態で添加されても良いが、後者がより好ましい。

【 0 0 7 1 】

上記無機微粒子の形状は本発明では特に制約を受けず、球状、棒状、針状、平板状、数珠状の物であっても良い。無機微粒子は、その平均粒径は3～200nmのものが好ましい。平均粒径が200nmを越える微粒子を使用した場合には記録用紙の光沢性が低下したり、あるいは表面での光散乱による最高濃度の低下が生じたりして鮮明な画像が得にくくなる。平均粒径の下限は特に限定されないが粒子の製造上の観点から概ね3nm以上、特に6nm以上が好ましい。特に好ましい無機微粒子は、その平均粒径が10～100nmである。

【0072】

上記において、微粒子の平均粒径は、粒子そのものあるいは空隙層の断面や表面を電子顕微鏡で観察し、多数個の任意の粒子の粒径を求めてその単純平均値（個数平均）として求められる。ここで個々の粒径はその投影面積に等しい円を仮定した時の直径で表したものである。

【0073】

本発明に係る無機微粒子としては、無機微粒子と少量の有機物（低分子化合物でも、高分子化合物でもよい）とからなる複合粒子でも、実質的には無機微粒子と見なす。この場合も乾燥被膜中に観察される最高次粒子の粒径をもってしてその無機微粒子の粒径とする。

【0074】

上記無機微粒子と少量の有機物との複合粒子における有機物／無機微粒子の質量比は、概ね $1/100 \sim 1/4$ である。

【0075】

本発明に係る無機微粒子としては、低コストであることや高い反射濃度が得られる観点から低屈折率の微粒子であることが好ましく、シリカ、中でも気相法で合成されたシリカまたはコロイダルシリカがより好ましい。また、カチオン表面処理された気相法シリカ、カチオン表面処理されたコロイダルシリカ及びアルミナ、コロイダルアルミナ、擬ペーマイト等も用いることができる。

【0076】

空隙型のインク吸収層に用いられる無機微粒子の添加量は、要求されるインク吸収容量、空隙層の空隙率、無機微粒子の種類、親水性バインダーの種類に大きく依存するが、一般には記録用紙 1 m^2 当たり、通常 $3 \sim 30\text{ g}$ 、好ましくは $5 \sim 25\text{ g}$ である。空隙型インク吸収層に用いられる無機微粒子とポリビニルアルコールの比率は、質量比で通常 $2 : 1 \sim 20 : 1$ であり、特に $3 : 1 \sim 10 : 1$ であることが好ましい。

【0077】

次に、本発明のインクジェット記録用紙に用いられる支持体について説明する

【0078】

本発明のインクジェット記録用紙の支持体は、非吸水性の支持体である。吸水性支持体を用いた場合、ジルコニウムまたはアルミニウム原子を含む化合物がインク吸収層を形成する際、またはその後の保存時に支持体中に拡散して本発明の効果を十分に発揮することができない。

【0079】

本発明に用いられる非吸水性支持体としては、プラスチック樹脂フィルム支持体、あるいは紙の両面をプラスチック樹脂フィルムで被覆した支持体が挙げられる。プラスチック樹脂フィルム支持体としては、例えば、ポリエステルフィルム、ポリ塩化ビニルフィルム、ポリプロピレンフィルム、セルローストリアセテートフィルム、ポリスチレンフィルムあるいはこれらの積層したフィルム支持体等が挙げられる。これらのプラスチック樹脂フィルムは、透明または半透明なものも使用できる。

【0080】

本発明においては、プリント時のコックリング（しわ）が発生しない非吸水性支持体が好ましく、特に好ましい支持体は、紙の両面をプラスチック樹脂で被覆した支持体であり、最も好ましいのは紙の両面をポリオレフィン樹脂で被覆した支持体である。

【0081】

以下、本発明で特に好ましい支持体である紙の両面をポリオレフィン樹脂で被覆した支持体について説明する。

【0082】

本発明の支持体に用いられる紙は、木材パルプを主原料とし、必要に応じて木材パルプに加えてポリプロピレン等の合成パルプあるいはナイロンやポリエステル等の合成繊維を用いて抄紙される。木材パルプとしてはLBKP、LBSP、NBKP、NBSP、LDP、NDP、LUKP、NUKPのいずれも用いることができるが短繊維分の多いLBKP、NBSP、LBSP、NDP、LDPをより多く用いることが好ましい。ただし、LBSP及び／またはLDPの比率は10～70%が好ましい。上記パルプは、不純物の少ない化学パルプ（硫酸塩パ

ルプや亜硫酸塩パルプ) が好ましく用いられ、また漂白処理を行って白色度を向上させたパルプも有用である。

【0083】

紙中には、例えば、高級脂肪酸、アルキルケテンダイマー等のサイズ剤、炭酸カルシウム、タルク、酸化チタン等の白色顔料、スターチ、ポリアクリルアミド、ポリビニルアルコール等の紙力増強剤、蛍光増白剤、ポリエチレングリコール類等の水分保持剤、分散剤、4級アンモニウム等の柔軟化剤等を適宜添加することができる。

【0084】

抄紙に使用するパルプの濾水度は、CSFの規定で200～500mlが好ましく、また、叩解後の繊維長がJIS P 8207に規定される24メッシュ残分と42メッシュ残分の和が30～70%が好ましい。なお、4メッシュ残分は20%以下であることが好ましい。

【0085】

紙の坪量は50～250gが好ましく、特に、70～200gが好ましい。紙の厚さは50～210 μ mが好ましい。

【0086】

紙は、抄紙段階または抄紙後にカレンダー処理して高平滑性を与えることもできる。紙密度は0.7～1.2g/m²(JIS P 8118)が一般的である。更に原紙剛度はJIS P 8143に規定される条件で20～200gが好ましい。

【0087】

紙表面には表面サイズ剤を塗布しても良く、表面サイズ剤としては前記原紙中に添加できるのと同様のサイズ剤を使用できる。

【0088】

紙のpHは、JIS P 8113で規定された熱水抽出法により測定された場合、pH5～9であることが好ましい。

【0089】

次に、この紙の両面を被覆するポリオレフィン樹脂について説明する。

この目的で用いられるポリオレフィン樹脂としては、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリイソブチレン、ポリエチレンが挙げられるが、プロピレンを主体とする共重合体等のポリオレフィン類が好ましく、ポリエチレンが特に好ましい。

【0090】

以下、特に好ましいポリエチレンについて説明する。

紙表面及び裏面を被覆するポリエチレンは、主として低密度のポリエチレン（LDPE）及び／または高密度のポリエチレン（HDPE）であるが、他のLLDPEやポリプロピレン等も一部使用することができる。

【0091】

特に、塗布層側のポリオレフィン層は、ルチルまたはアナターゼ型の酸化チタンをその中に添加し、不透明度及び白色度を改良したものが好ましい。酸化チタン含有量はポリオレフィンに対して概ね1～20%、好ましくは2～15%である。

【0092】

ポリオレフィン層中には白地の調整を行うための耐熱性の高い着色顔料や蛍光増白剤を添加することができる。

【0093】

着色顔料としては、例えば、群青、紺青、コバルトブルー、フタロシアニンブルー、マンガンブルー、セルリアン、タングステンブルー、モリブデンブルー、アンスラキノブルー等が挙げられる。

【0094】

蛍光増白剤としては、例えば、ジアルキルアミノクマリン、ビスジメチルアミノスチルベン、ビスメチルアミノスチルベン、4-アルコキシ-1,8-ナフタレンジカルボン酸-N-アルキルイミド、ビスベンズオキサゾリルエチレン、ジアルキルスチルベン等が挙げられる。

【0095】

紙の表裏のポリエチレンの使用量は、インク吸収層の膜厚やバック層を設けた後で低温及び高温化でのカールを最適化するように選択されるが、一般にはポリエチレン層の厚さはインク吸収層側で15～50μm、バック層側で10～40

μm の範囲である。表裏のポリエチレンの比率はインク受容層の種類や厚さ、中紙の厚み等により変化するカールを調整する様に設定されるのが好ましく、通常は表／裏のポリエチレンの比率は、厚みで概ね3／1～1／3である。

【0096】

更に、上記ポリエチレンで被覆紙支持体は、以下(1)～(7)の特性を有していることが好ましい。

【0097】

(1) 引っ張り強さは、JIS P 8113で規定される強度で縦方向が19.6～294N、横方向が9.8～196Nであることが好ましい。

【0098】

(2) 引き裂き強度は、JIS P 8116で規定される強度で縦方向が0.20～2.94N、横方向が0.098～2.45Nが好ましい。

【0099】

(3) 圧縮弾性率は、9.8kN/cm²が好ましい。

(4) 不透明度は、JIS P 8138に規定された方法で測定したときに80%以上、特に85～98%が好ましい。

【0100】

(5) 白さは、JIS Z 8727で規定されるL*、a*、b*が、L*=80～96、a*=-3～+5、b*=-7～+2であることが好ましい。

【0101】

(6) クラーク剛直度は、記録用紙の搬送方向のクラーク剛直度が50～300cm³/100である支持体が好ましい。

【0102】

(7) 原紙中の水分は、中紙に対して4～10%が好ましい。

(8) インク受容層を設ける光沢度(75度鏡面光沢度)は10～90%が好ましい。

【0103】

本発明のインクジェット記録用紙のインク吸収層は単一の層構成を有するインク吸収層であっても多層構成からなるインク吸収層であっても良いが、環境温度

が変化した場合の色変化がより少ない多層構成のインク吸収層がより好ましく、請求項4に係る発明では、インク吸収層が少なくとも2層からなり、非吸水性支持体から最も離れたインク吸収層が、前記一般式(1)で表される繰り返し単位を有するカチオン性ポリマーを少なくとも1種含有することが特徴である。

【0104】

本発明のインクジェット記録用紙のインク吸収層は硬膜剤を含有しても良い。

硬膜剤としては、前述のホウ酸も硬膜作用を有するがこれ以外に、エポキシ系硬膜剤（例えば、ジグリシジルエチルエーテル、エチレングリコールジグリシジルエーテル、1,4-ブタンジオールジグリシジルエーテル、1,6-ジグリシジルシクロヘキサン、N,N-ジグリシジル-4-グリシジルオキシアニリン、ソルビトールポリグリシジルエーテル、グリセロールポリグリシジルエーテル等）、アルデヒド系硬膜剤（例えば、ホルムアルデヒド、グリオキザール等）、活性ハロゲン系硬膜剤（例えば、2,4-ジクロロ-4-ヒドロキシ-1,3,5-s-トリアジン等）、活性ビニル系化合物（例えば、1,3,5-トリシアクリロイル-ヘキサヒドロ-s-トリアジン、ビスビニルスルホニルメチルエーテル等）、アルミ明礬、イソシアネート化合物等が挙げられる。

【0105】

硬膜剤の使用量は、ポリビニルアルコールの種類及び量、硬膜剤の種類、無機微粒子の種類等により変化するが、通常ポリビニルアルコール1g当たり5～500mg、好ましくは10～300mgである。

【0106】

本発明のインクジェット記録用紙のインク吸収層及び必要に応じて設けられるその他の層には、前記した以外に各種の添加剤を添加することができる。

【0107】

上記の添加剤としては、例えば、ポリスチレン、ポリアクリル酸エステル類、ポリメタクリル酸エステル類、ポリアクリルアミド類、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリ塩化ビニル、ポリ塩化ビニリデン、またはこれらの共重合体、尿素樹脂、またはメラミン樹脂等の有機ラテックス微粒子、カチオンまたはアニオンの各種界面活性剤、特開昭57-74193号、同57-87988号及び同6

2-261476号に記載の紫外線吸収剤、特開昭57-74192号、同57-87989号、同60-72785号、同61-146591号、特開平1-95091号及び同3-13376号等に記載されている退色防止剤、特開昭59-42993号、同59-52689号、同62-280069号、同61-242871号及び特開平4-219266号等に記載されている蛍光増白剤、硫酸、リン酸、クエン酸、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸カリウム等のpH調整剤、消泡剤、防腐剤、増粘剤、帯電防止剤、マット剤等の公知の各種添加剤を含有させることもできる。

【0108】

本発明のインクジェット記録用紙において、多孔質層及び下引き層など必要に応じて適宜設けられる各種の親水性層を支持体上に塗布する方法は、公知の方法から適宜選択して行うことができる。好ましい方法は、各層を構成する塗布液を支持体上に塗設して乾燥して得られる。この場合、2層以上を同時に塗布することもでき、特に、全ての親水性バインダー層を1回の塗布で形成する多層同時塗布方法が好ましい。

【0109】

塗布方式としては、例えば、ロールコーティング法、ロッドバーコーティング法、エアナイフコーティング法、スプレーコーティング法、カーテン塗布方法あるいは米国特許第2,681,294号記載のホッパーを使用するエクストルージョンコート法が好ましく用いられる。

【0110】

本発明のインクジェット記録用紙を用いて画像記録する際には、水性インクを用いた記録方法が好ましく用いられる。

【0111】

上記水性インクとは、下記着色剤及び液媒体、その他の添加剤を有する記録液体である。着色剤としては、インクジェットで公知の直接染料、酸性染料、塩基性染料、反応性染料あるいは食品用色素等の水溶性染料あるいは水分散性顔料が使用できる。

【0112】

水性インクの溶媒としては、水及び水溶性の各種有機溶剤、例えば、メチルアルコール、イソプロピルアルコール、ブチルアルコール、*tert*-ブチルアルコール、イソブチルアルコール等のアルコール類；ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド等のアミド類；アセトン、ジアセトンアルコール等のケトンまたはケトンアルコール類；テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類；ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール等のポリアルキレングリコール類；エチレングリコール、プロピレングリコール、ブチレングリコール、トリエチレングリコール、1, 2, 6-ヘキサントリオール、チオジグリコール、ヘキシレングリコール、ジエチレングリコール、グリセリン、トリエタノールアミン等の多価アルコール類；エチレングリコールメチルエーテル、ジエチレングリコールメチル（又はエチル）エーテル、トリエチレングリコールモノブチルエーテル等の多価アルコールの低級アルキルエーテル類等が挙げられる。中でも、ジエチレングリコール、トリエタノールアミンやグリセリン等の多価アルコール類、トリエチレングリコールモノブチルエーテルの多価アルコールの低級アルキルエーテル等は好ましいものである。

【0113】

その他の水性インクの添加剤としては、例えば、pH調節剤、金属封鎖剤、防カビ剤、粘度調整剤、表面張力調整剤、湿潤剤、界面活性剤及び防錆剤、等が挙げられる。

【0114】

水性インク液は記録用紙に対する濡れ性を良好にするために、20℃において、通常、0.025～0.06N/m、好ましくは0.03～0.05N/mの範囲内の表面張力を有するのが好ましい。上記インクのpHは、好ましくは5～10であり、特に好ましくは6～9である。

【0115】

【実施例】

以下に、本発明の実施例を挙げて具体的に説明するが、本発明の実施態様はこれらに限定されない。なお、実施例中で記載の「%」は、特に断りのない限り質量%を表す。

【0116】

実施例 1

(支持体の作製)

含水率が6%、坪量が 200 g/m^2 の写真用原紙の裏面側に、押し出し塗布法により密度が0.92の低密度ポリエチレンを $35\text{ }\mu\text{m}$ の厚さで塗布した。次いで、表面側にアナターゼ型酸化チタンを5.5%含有する密度が0.92の低密度ポリエチレンを $40\text{ }\mu\text{m}$ の厚さで押し出し塗布法で塗布して両面をポリエチレンで被覆した支持体を作製した。表側にコロナ放電を行いポリビニルアルコールからなる下引き層を 0.03 g/m^2 、裏面にもコロナ放電を行った後ラテックス層を 0.12 g/m^2 に成るように塗布した。

【0117】

(記録用紙-1の作製)

《シリカ分散液-1の調製》

1次粒子の平均粒径が、約 12 nm の気相法シリカ(トクヤマ製:QS-20) 160 kg を、三田村理研工業株式会社製のジェットストリーム・インダクターミキサーTDSを用いて、硝酸でpHを3.0に調整したエタノール 10 L を含む 480 L の純水中に室温で吸引分散した後、全量を 600 L に純水で仕上げた。

【0118】

《シリカ分散液-2の調製》

カチオン性ポリマー(例示化合物P-19)を 2.12 kg 、エタノールを 2.2 L 、*n*-プロパノールを 1.1 L 含有する水溶液(pH=4.0) 15 L に、上記調製したシリカ分散液-1の 60.0 L を攪拌しながら添加し、次いで、ホウ砂($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{ H}_2\text{O}$:分子量=381.4) 80 g を含有する水溶液 8.0 L を添加し、サンノブコ株式会社製の消泡剤SN381を 2 g 含有する水溶液 200 ml を添加した。

【0119】

この混合液を、三和工業株式会社製の高圧ホモジナイザーで分散し、全量を純水で 85 L に仕上げてシリカ分散液-2を調製した。

【0120】

《シリカ分散液-3の調製》

カチオン性ポリマー（例示化合物P-1）を2.12kg、エタノールを4.2L、n-プロパノールを1.1L含有する水溶液（pH=4.0）15Lに、上記調製したシリカ分散液-1の60.0Lを攪拌しながら添加し、次いで、ホウ砂80gを含有する水溶液8.0Lを添加し、アニオン性蛍光増白剤UVITEX NFW LIQUID（チバスペシャリティケミカルズ社製）5gを添加した。

【0121】

この混合液を、三和工業株式会社製高圧ホモジナイザーで分散し、全量を純水で85Lに仕上げてシリカ分散液-3を調製した。

【0122】

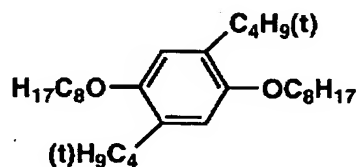
《Oil分散液-1の調製》

耐光性改良剤ST-1の8.4kgとジイソデシルフタレート9.0kgおよび酢酸エチル18Lとを混合し、50℃で加熱溶解した。これを酸処理ゼラチン3.5kgとカチオン性ポリマー（P-19）1.5kgとサポニン50%水溶液の6Lとを含有する水溶液75Lに添加混合して、三和工業株式会社製の高圧ホモジナイザーで乳化分散し、減圧で酢酸エチルを除去した後、全量を110Lに仕上げた。

【0123】

【化6】

耐光性改良剤ST-1



【0124】

《塗布液の調製》

以下に示す方法に従って、第1層、第2層、第3層、第4層の塗布液を調製した。

【0125】

〔第1層用塗布液の調製〕

上記調製したシリカ分散液-2を600ml、40℃で攪拌しながら、以下の添加剤を順次混合した。

【0126】

ポリビニルアルコール（クラレ工業株式会社製：PVA203）の

10%水溶液	6ml
--------	-----

ポリビニルアルコール（クラレ工業株式会社製：PVA235とPVA245 の7/3の混合物）の5%水溶液	296ml
--	-------

Oil分散液-1	40ml
----------	------

第一工業株式会社製：ラテックスエマルジョン・AE-803	18ml
------------------------------	------

ポリアミン（大原パラジウム社製：パラフィックスEP）	20ml
----------------------------	------

純水で全量を1000mlに仕上げた。

【0127】

〔第2層用塗布液の調製〕

上記調製したシリカ分散液-2を640ml、40℃で攪拌しながら、以下の添加剤を順次混合した。

【0128】

ポリビニルアルコール（クラレ工業株式会社製：PVA203）の

10%水溶液	6ml
--------	-----

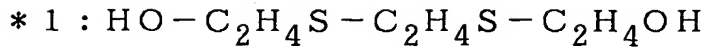
ポリビニルアルコール（クラレ工業株式会社製：PVA235とPVA245 の7/3の混合物）の5%水溶液	240ml
--	-------

Oil分散液-1	55ml
----------	------

チオエーテル系酸化防止剤（*1）20%水溶液	30ml
------------------------	------

純水で全量を1000mlに仕上げた。

【0129】



〔第3層用塗布液の調製〕

上記調製したシリカ分散液-2を640ml、40℃で攪拌しながら、以下の添加剤を順次混合した。

【0130】

ポリビニルアルコール（クラレ工業株式会社製：PVA203）の

10%水溶液 6ml

ポリビニルアルコール（クラレ工業株式会社製：PVA235とPVA245
の7/3の混合物）の5%水溶液 240ml

Oil分散液-1 25ml

純水で全量を1000mlに仕上げた。

【0131】

〔第4層用塗布液の調製〕

上記調製したシリカ分散液-2を650ml、40℃で攪拌しながら、以下の添加剤を順次混合した。

【0132】

ポリビニルアルコール（クラレ工業株式会社製：PVA203）の

10%水溶液 6ml

ポリビニルアルコール（クラレ工業株式会社製：PVA235とPVA245
の7/3の混合物）の5%水溶液 220ml

サポニン50%水溶液 4ml

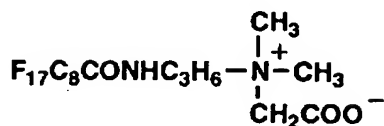
ベタイン型界面活性剤-1（5%水溶液） 3ml

純水で全量を1000mlに仕上げた。

【0133】

【化 7】

ベタイン型界面活性剤-1



【0134】

上記のようにして調製した各塗布液を、下記のフィルターにて濾過した。

第1層～第3層：東洋濾紙株式会社製TCP10、2段

第4層：東洋濾紙株式会社製TCP30、2段

濾過済みの各塗布液を、上記で作製したポリオレフィンで両面を被覆した支持体の酸化チタンを含有する表面側に、第1層（50 μm）、第2層（50 μm）、第3層（50 μm）、第4層（45 μm）の順で各層を塗布した。なお、かつこ内の数値は、それぞれの湿潤膜厚を示し、第1層～第4層は同時塗布した。

【0135】

塗布は、各塗布液を40℃でスライド型カーテン塗布で行い、塗布直後に5℃に保たれた冷却ゾーンで10秒間冷却した後、20～30℃の風で30秒間、70℃の風で60秒間、50℃の風で60秒間、50℃の風で30秒間順次乾燥して記録用紙-1を得た。

【0136】

この記録用紙は、1 m²当たり硼素原子を1.2ミリモル含有している。

（記録用紙-2～19の作製）

上記記録用紙-1の作製において、記録用紙の膜面pHを変化させ、更に、ジルコニウム原子を有する化合物を表1に記載のように添加した以外は同様にして、記録用紙-2～19を作製した。

【0137】

なお、ジルコニウム原子を有する化合物は、塗布液添加（塗布直前に、塗布液とインライン混合）した場合と、一旦インク吸収層を形成した後、水溶液として

オーバーコート（OC）した場合のいずれかの方法で、記録用紙に付与した。

【0138】

また、記録用紙のインク吸収層表面の膜面 pH を調整するに当たっては、水酸化ナトリウムまたは硝酸の各 0.1 モル/L 水溶液を記録用紙にオーバーコートすることで調整した。

【0139】

【表 1】

記録用紙番号	ジルコニウム化合物			膜面 pH		しみ	ブロンジグ	環境湿度依存性	備考
	化合物名	添加量 (g/m ²)	添加方法	プリント前	プリント後				
1	—	—	—	4.7	6.3	2.35	無	3.2	比較例
2	—	—	—	3.7	5.1	2.21	無	2.8	比較例
3	ZR1	0.1	塗布液添加	4.6	6.3	1.45	無	13.8	比較例
4	ZR1	0.1	塗布液添加	4.0	5.7	1.43	無	7.1	本発明
5	ZR1	0.1	塗布液添加	3.5	4.8	1.35	無	5.9	本発明
6	ZR1	0.1	塗布液添加	2.8	3.6	1.11	有	2.2	比較例
7	ZR1	0.2	塗布液添加	4.5	6.3	1.21	無	17.2	比較例
8	ZR1	0.2	塗布液添加	4.0	5.8	1.18	無	9.3	本発明
9	ZR1	0.2	塗布液添加	3.5	4.7	1.12	無	5.8	本発明
10	ZR1	0.2	塗布液添加	2.6	3.4	1.07	有	2.0	比較例
11	ZR2	0.1	塗布液添加	4.6	6.2	1.48	無	12.8	比較例
12	ZR2	0.1	塗布液添加	4.1	5.6	1.52	無	6.6	本発明
13	ZR2	0.1	塗布液添加	2.9	3.5	1.04	有	1.5	比較例
14	ZR3	0.1	塗布液添加	4.7	6.3	1.38	無	13.1	比較例
15	ZR3	0.1	塗布液添加	3.7	5.3	1.28	無	6.0	本発明
16	ZR3	0.1	塗布液添加	3.0	3.7	1.05	有	1.3	比較例
17	ZR4	0.1	OC	5.0	6.4	1.67	無	10.2	比較例
18	ZR4	0.1	OC	4.0	5.6	1.60	無	4.7	本発明
19	ZR4	0.1	OC	2.8	3.3	1.52	有	2.2	比較例

【0140】

なお、表 1 に記載の各ジルコニウム化合物の詳細を、以下に示す。

Z R 1 : 第一希元素化学工業（株）社製 酢酸ジルコニル Z A

Z R 2 : 第一希元素化学工業（株）社製 酸塩化ジルコニル

Z R 3 : 硫酸ジルコニウム

Z R 4 : ジルコニウムアセチルアセトナートビスエチルアセトアセテート
(プリント評価)

上記作製した記録用紙-1~19について、 piezo 型ヘッドを搭載したデスク
トップ型インクジェットプリンターを用いて、以下の評価を行った。

【 0 1 4 1 】

なお、評価に用いた各インクの p H は、以下の通りである。

イエローインク : 7 . 2、マゼンタインク : 7 . 8、シアンインク : 6 . 5、
黒インク : 7 . 8

〔膜面 p H の測定〕

プリント前およびプリント後の黒ベタプリント部分の膜面 p H を東亜電波工業
製の平面電極を用いて測定した。

【 0 1 4 2 】

〔滲みの評価〕

マゼンタベタ画像部を背景とし、線幅が約 0 . 5 m m の黒細線をプリントし、
4 0 ℃、相対湿度 8 0 % で 1 週間保存した後、線幅をマイクロデンシトメーター
で測定し、線幅の増大比を滲みとして求めた。

【 0 1 4 3 】

〔ブロンジングの評価〕

イエロー、マゼンタ、シアン、黒の各ベタプリントを 2 3 ℃、相対湿度 8 0 %
で 2 週間保存したときの、表面におけるブロンジングの発生の有無を目視で評価
した。

【 0 1 4 4 】

〔環境湿度依存性の評価〕

2 3 ℃、相対湿度 2 0 % および 2 3 ℃、相対湿度 8 0 % の 2 つの環境条件で、
反射濃度が 1 . 0 付近のニュートラルグレーパッチをプリントした。得られたプ
rint の色差を測定し、2 つの環境条件下での色差を求めた。

【 0 1 4 5 】

$$\text{色差} = (\Delta a^2 + \Delta b^2)^{1/2}$$

以上により得られた各評価結果を、同じく表 1 に示す。

【 0 1 4 6 】

表 1 より明らかなように、ジルコニウム原子を有する化合物を含有する記録用紙-3~19は、いずれもジルコニウム原子を有する化合物を含有しない記録用紙-1、2に比べて、滲みが大きく改善されていることがわかる。

【 0 1 4 7 】

但し、ジルコニウム原子を有する化合物を添加し、プリント後の膜面 pH が 6 を越える記録用紙-3、7、11、14、17では、プリント時の環境湿度が変化した場合の色変動が非常に大きい。また、膜面 pH が 4 未満の記録用紙-6、10、13、16、19ではブロンジングが発生している。

【 0 1 4 8 】

これに対して、ジルコニウム原子を有する化合物を含有し、膜面 pH が 4 ~ 6 の間にある本発明の記録用紙-4、5、8、9、12、15、18は、ブロンジングの発生や環境湿度の変化に対する大きな色変動を起こすことなく滲みを改善していることが判る。

【 0 1 4 9 】

実施例 2

実施例 1 で調製したシリカ分散液-2 およびシリカ分散液-3 において、ホウ酸系化合物の量を増量した以下のシリカ分散液-4 およびシリカ分散液-5 を調製した。

【 0 1 5 0 】

《シリカ分散液-4 の調製》

カチオン性ポリマー (P-19) を 2.12 kg、エタノールを 2.2 L、n-プロパノールを 1.1 L 含有する水溶液 (pH=2.3) 15 L に、シリカ分散液-1 の 60.0 L を攪拌しながら添加し、ついで、ホウ酸 320 g とホウ砂 190 g を含有する水溶液 8.0 L を添加し、サンノブコ株式会社消泡剤・SN 381 を 2 g を含有する水溶液 200 ml を添加した。

【 0 1 5 1 】

この混合液を、三和工業株式会社製高圧ホモジナイザーで分散し、全量を純水で 85 L に仕上げてシリカ分散液-4 を調製した。

【 0 1 5 2 】

《シリカ分散液－５の調製》

カチオン性ポリマー（P－１）を 2. 1 2 k g、エタノールを 4. 2 L、n－プロパノールを 1. 1 L 含有する水溶液（pH＝2. 3）1 5 L に、シリカ分散液－１の 6 0. 0 L を攪拌しながら添加し、ついで、ホウ酸 3 2 0 g とホウ砂 1 9 0 g を含有する水溶液 8. 0 L を添加し、アニオン性蛍光増白剤 U V I T E X N F W L I Q U I D （チバスペシャリティケミカルズ製）5 g を添加した。

【 0 1 5 3 】

この混合液を、三和工業株式会社製高圧ホモジナイザーで分散し、全量を純水で 8 5 L に仕上げてシリカ分散液－５を調製した。

【 0 1 5 4 】

（記録用紙－２１～３９の作製）

実施例 1 において、第 1 層と第 2 層で用いたシリカ分散液－２をシリカ分散液－４に、また、第 3 層と第 4 層で用いたシリカ分散液－３をシリカ分散液－５に変更し、更に表 2 に記載のようにジルコニウム原子の種類と量、膜面 pH 値を変更した以外は同様にして、記録用紙－２１～３９を作製した。

【 0 1 5 5 】

これら各記録用紙は、 1 m^2 当たり 1 0. 4 ミリモルの硼素原子をインク吸収層中に含有する。

【 0 1 5 6 】

（記録用紙の評価）

以上のようにして作製した各記録用紙について、実施例 1 と同様の方法で滲み、ブロンジング、環境湿度依存性の評価を行い、得られた結果を表 2 に示す。

【 0 1 5 7 】

【表 2】

記録 用紙 番号	ジルコニウム化合物			膜面 pH		しみ	ブロン ジング	環境湿度 依存性	備考
	化合物名	添加量 (g/m ²)	添加方法	プリント 前	プリント 後				
21	—	—	—	5.6	6.3	2.66	無	3.5	比較例
22	—	—	—	4.4	5.2	2.54	無	3.4	比較例
23	ZR1	0.1	塗布液添加	5.6	6.3	1.50	無	12.2	比較例
24	ZR1	0.1	塗布液添加	5.0	5.6	1.45	無	6.2	本発明
25	ZR1	0.1	塗布液添加	3.8	4.2	1.36	無	5.5	本発明
26	ZR1	0.1	塗布液添加	2.9	3.2	1.14	有	1.5	比較例
27	ZR1	0.2	塗布液添加	5.7	6.3	1.13	無	16.1	比較例
28	ZR1	0.2	塗布液添加	5.3	5.7	1.14	無	8.8	本発明
29	ZR1	0.2	塗布液添加	3.9	4.4	1.15	無	5.2	本発明
30	ZR1	0.2	塗布液添加	3.2	3.5	1.10	有	1.4	比較例
31	ZR2	0.1	塗布液添加	5.6	6.2	1.52	無	11.2	比較例
32	ZR2	0.1	塗布液添加	4.6	5.1	1.55	無	5.6	本発明
33	ZR2	0.1	塗布液添加	3.3	3.7	1.11	有	1.2	比較例
34	ZR3	0.1	塗布液添加	5.8	6.3	1.44	無	13.0	比較例
35	ZR3	0.1	塗布液添加	4.8	5.4	1.31	無	6.2	本発明
36	ZR3	0.1	塗布液添加	3.2	3.6	1.11	有	1.3	比較例
37	ZR4	0.1	OC	5.7	6.4	1.72	無	10.0	比較例
38	ZR4	0.1	OC	4.7	5.2	1.65	無	4.2	本発明
39	ZR4	0.1	OC	3.0	3.5	1.61	有	2.1	比較例

【0158】

表 2 より明らかなように、ジルコニウム原子を有する化合物を含有し、膜面 pH が 4 ～ 6 の間にある本発明の記録用紙 24、25、28、29、32、35、38 は、実施例 1 の結果と同様に、ブロンジングの発生や環境湿度の変化に対する大きな色変動を起こすことなくしみを改善していることが判る。

【0159】

また、実施例 1 と実施例 2 で得られた結果を比較すると、ホウ酸塩化合物を pH バッファとして比較的多く存在させることにより、プリント後の膜面 pH の上昇を抑えることができ、プリント前の膜面 pH を 3.5 ～ 5.5 にする事で概ねプリント後の膜面 pH を 4 ～ 6 に調整することが確認できた。

【0160】

実施例 3

実施例 2 で作製した記録用紙－ 2 2 および 2 5 において、第 1 層～第 4 層のシリカ分散液を表 3 に示すように変更した以外は同様にして、記録用紙－ 2 2 A～2 2 C、および 2 5 A～2 5 C を作製し、実施例 1 と同様の方法で滲み、ブロンジグ、環境湿度依存性の評価を行い、得られた結果を表 3 に示す。

【 0 1 6 1 】

【表 3】

記録用紙番号	シリカ分散液番号				ジルコニウム化合物	膜面 pH		滲み	ブロンジグ	環境湿度依存性	備考
	第 1 層	第 2 層	第 3 層	第 4 層		プリント前	プリント後				
22	4	4	5	5	—	4.4	5.2	2.66	無	3.5	比較例
22A	4	4	4	4	—	4.5	5.2	3.52	無	6.4	比較例
22B	5	5	5	5	—	4.3	5.1	2.12	無	4.2	比較例
22C	5	5	4	4	—	4.4	5.2	2.81	無	7.2	比較例
25	4	4	5	5	ZR1	3.8	4.2	1.36	無	5.5	本発明
25A	4	4	4	4	ZR1	3.9	4.3	1.61	無	7.4	本発明
25B	5	5	5	5	ZR1	3.8	4.2	1.23	無	6.8	本発明
25C	5	5	4	4	ZR1	3.8	4.2	1.40	無	8.8	本発明

【 0 1 6 2 】

表 3 より明らかなように、カチオン性ポリマーを変更した記録用紙であっても、ジルコニウム原子を有する化合物を添加し、プリント後のベタ部の膜面 pH を 6 以下にすることで、ブロンジグや環境湿度が変化したときの色変動を少なくしたまま滲みを改善していることが判る。

【 0 1 6 3 】

特に、カチオン性ポリマーとして、一般式 (1) で表される繰り返し単位を有するカチオン性ポリマー (P-1) を含有するシリカ分散液－ 5 を用いた記録用紙 2 5、2 5 B、2 5 C の滲みが良好であり、また、シリカ分散液－ 5 を最上層 (第 4 層) に使用した記録用紙－ 2 5 と 2 5 B の色変動が、良好であることが判る。最も好ましいのは、シリカ分散液－ 5 を最上層に使用し、下層には一般式 (1) 以外のカチオン性ポリマーを使用した記録用紙 2 5 である。

【 0 1 6 4 】

実施例 4

実施例 1 で作製した記録用紙-3 において、表 4 に記載の酸を第 1 層に添加した以外は同様にして記録用紙-4 1 ~ 4 9 を作製した。用いた酸は、いずれもメタノール溶液として記録用紙-3 の上にオーバーコートして 70 ~ 80℃ で乾燥して作製し、実施例 1 と同様の方法で滲み、ブロンジング、環境湿度依存性の評価を行い、得られた結果を表 4 に示す。

【0165】

【表 4】

記録用紙番号	有機酸化合物	膜面 pH		滲み	ブロンジング	環境湿度依存性	備考
		プリント前	プリント後				
3	—	4.6	6.3	1.45	無	13.5	比較例
41	安息香酸	4.6	5.7	1.52	無	8.3	本発明
42	安息香酸	4.1	5.0	1.55	無	6.2	本発明
43	安息香酸	3.5	4.2	1.50	無	4.2	本発明
44	安息香酸	3.1	3.5	1.22	有	2.3	比較例
45	アスコルビン酸	4.3	5.3	1.61	無	6.9	本発明
46	クエン酸	4.8	5.2	1.63	無	6.0	本発明
47	クエン酸	4.3	4.6	1.41	無	5.1	本発明
48	クエン酸	3.8	4.1	1.33	無	4.7	本発明
49	クエン酸	3.5	3.7	1.25	有	3.5	比較例

【0166】

表 4 より明らかなように、有機酸をインク吸収層に含有させることにより、プリント後のインク吸収層表面の膜面 pH を 4 ~ 6 の範囲に調整した記録用紙 4 1、4 2、4 3、4 5、4 6、4 7、4 8 は、ブロンジングの発生が無く、また環境湿度の影響を小さくしたままで滲みを改善していることが判る。

【0167】

実施例 5

上記実施例 2 において、ジルコニウム原子を含む化合物を表 5 に記載のアルミニウム原子を含む原子に変更した以外は同様にして記録用紙-5 1 ~ 5 9 を作製した。なお、表 5 中の AL 1 は塩基性塩化アルミニウム、AL 2 は硫酸アルミニ

ウムである。

【0168】

上記作製した記録用紙-51～59に記録用紙21、22を加えて、実施例1と同様の方法で滲み、ブロンジング、環境湿度依存性の評価を行い、得られた結果を表5に示す。

【0169】

【表5】

記録用紙番号	アルミニウム化合物			膜面 pH		滲み	ブロンジング	環境湿度依存性	備考
	化合物名	添加量 (g/m ²)	添加方法	プリント前	プリント後				
21	—	—	—	5.6	6.3	2.66	無	3.5	比較例
22	—	—	—	4.4	5.2	2.54	無	3.4	比較例
51	AL1	0.1	塗布液添加	5.7	6.5	1.38	無	9.8	比較例
52	AL1	0.1	塗布液添加	5.0	5.7	1.35	無	4.2	本発明
53	AL1	0.1	塗布液添加	4.3	4.8	1.30	無	4.3	本発明
54	AL1	0.1	塗布液添加	3.6	4.3	1.27	無	3.8	本発明
55	AL1	0.1	塗布液添加	3.1	3.8	1.11	有	2.2	比較例
56	AL2	0.1	OC	5.5	6.5	1.42	無	10.3	比較例
57	AL2	0.1	OC	4.6	5.2	1.40	無	5.7	本発明
58	AL2	0.1	OC	3.7	4.5	1.37	無	4.3	本発明
59	AL2	0.1	OC	3.0	3.6	1.14	有	2.5	比較例

【0170】

表5より明らかなように、アルミニウム原子を有する化合物を使用した場合でも、プリント後の膜面pHを4～6の間に調整することで、ブロンジングや環境湿度が変化したときの色変動を抑制して滲みを防止できることを確認できた。

【0171】

【発明の効果】

本発明により、ブロンジングを悪化させることなく水溶性染料に対してプリント後の保存中の滲みや耐水性を改良し、かつプリント時の環境湿度変化に対する色再現の安定性に優れたインクジェット記録用紙を提供することができた。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 本発明の目的は、ブロンジングを悪化させることなく水溶性染料に対してプリント後の保存中の滲みや耐水性を改良し、プリント時の環境湿度変化に対する色再現の安定性に優れたインクジェット記録用紙を提供することである。

【解決手段】 非吸水性支持体上に、ポリビニルアルコール、カチオン性ポリマー、及びジルコニウムまたはアルミニウム原子を有する化合物（ただし、酸化ジルコニウムおよび酸化アルミニウムを除く）とを含有するインク吸収層を有し、かつインクジェットプリンターでプリント後の該インク吸収層表面の膜面 pH が 4 ～ 6 であることを特徴とするインクジェット記録用紙。

【選択図】 なし

認定・付加情報

特許出願の番号	特願2000-392501
受付番号	50001669574
書類名	特許願
担当官	第二担当上席 0091
作成日	平成12年12月26日

<認定情報・付加情報>

【提出日】	平成12年12月25日
-------	-------------

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [000001270]

1. 変更年月日	1990年 8月14日
[変更理由]	新規登録
住 所	東京都新宿区西新宿1丁目26番2号
氏 名	コニカ株式会社